Searching PAJ

U[[D://wwwl.lbdl.lbo mirri.go.]

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

09-140378

(43) Date of publication of application: 03.06.1997

(51) Int.Cl.

9/04 C12N C12Q 1/32 C12Q 1/54 9/04 //(C12N) 1:01 C12R

(21)Application number: 07-304331

(22)Date of filing:

22.11.1995

(71) Applicant: TOYOBO CO LTD

ADACHI KAZUO (72) Inventor:

MATSUSHITA KAZUNOBU

HATTORI SHIZUO MASUDA YOSHIO

KAWAMURA YOSHIHISA

(54) PQQ-DEPENDANT GLUCOSE DEHYDROGENASE COMPOSITION AND REAGENT COMPOSITION FOR MEASURING **GLUCOSE**

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject stable composition used for glucose-measuring reagent composition, etc., useful for clinical examination, etc., by adding calcium ion, calcium salt, etc., and an amino acid such as glutamic acid, glutamine or lysine. SOLUTION: A calcium ion or calcium salt such as calcium chloride, calcium acetate or calcium citrate and an amono acid such as glutamic acid, glutamine or lysine are added to a PQQ-dependant glucose dehydrogenase aqueous solution derived from Acinetobacter calcoaceticus, etc., and further, serum albumin is added thereto to provide the objective PQQ-dependant glucose dehydrogenase composition capable of stabilizing PQQ-dependant glucose dehydrogenase, useful as a clinical examination and used for a reagent composition, etc., for measuring glucose in specimen such as serum or urine.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of

[Kind of final disposal of application other

than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of

rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japanese Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-140378

(43)公開日 平成9年(1997)6月3日

(51) Int.Cl. 6		識別記号	庁内整理番号	FΙ			į	支術表示箇所
C12N 9/	/04			C 1 2 N	9/04]	D	
C12Q 1/	/32		7823 – 4 B	C 1 2 Q	1/32			
1/	/54		7823-4B		1/54			
// (C12N 9	9/04							
C12R 1:	01)							
				審査請求	未請求	請求項の数8	OL	(全 6 頁
(21)出願番号	特	願平7-304331		(71)出願人	0000031	160		<u> </u>
					東洋紡績	被株式会社		
(22)出顧日	苹	成7年(1995)11。		大阪府:	大阪市北区堂島道	兵2丁目	12番8号	
				(72)発明者	足立 4	仅生		
				-	山口市	芝崎町2番2-2	04	
				(72)発明者	松下 -	一信		
					山口市	吉敷2645-27		
				(72)発明者	服部	脖夫		
					福井県	教賀市東洋町10都	\$24号	東洋紡績校
					式会社	<mark>教質パイオ研究</mark> 原	听内	
				(72)発明者	増田	美穂		
					福井県	教賀市東洋町104	\$24号	東洋紡績校
					式会社等	教質パイオ研究所	所内	
							損	入終頁に続く

(54) 【発明の名称】 PQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼ組成物およびグルコース測定用試薬組成物

(57)【要約】

【目的】PQQ依存性グルコースデヒトロケナーゼを安 定化させる。

【構成】(1)カルシウムイオンまたはカルシウム塩、 および(2)グルタミン酸、グルタミンおよびリジンか らなる群から選択されたアミノ酸を含有するPQQ依存 性グルコースデヒドロゲナーゼ組成物ならびに、さらに 電子受容体および緩衝液を含有するグルコース測定用試 薬組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (1) カルシウムイオンまたはカルシウム塩、および(2) グルタミン酸、グルタミンおよびリジンからなる群から選択されたアミノ酸を含有するPQQ依存性グルコースデヒドロケナーゼ組成物。

【請求項2】 カルシウム塩が、塩化カルシウムまたは 酢酸カルシウムもしくはクエン酸カルシウムである請求 項1記載のPQQ依存性グルコーステヒドロゲナーゼ組 成物。

【請求項3】 PQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼが、アセトバクター・カルコアセティカス由来のPQ Q依存性グルコースデヒドロゲナーゼである請求項1記 載のPQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼ組成物。

【請求項4】 さらに血精アルブミンを含有する請求項 1記載のPQQ依存性ダルコースデヒドロゲナーゼ組成 物。

【請求項5】 PQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼ、カルシウムイオンまたはカルシウム塩およびグルタミン酸、グルタミンおよびリジンからなる群から選択されたアミノ酸、さらに電子受容体および緩衝液を含有するクルコース測定用試薬組成物。

【請求項6】 カルシウム塩が、塩化カルシウムまたは 酢酸カルシウムもしくはクエン酸カルシウムである請求 項5記載のグルコース測定用試薬組成物。

【請求項7】 PQQ依存性グルコースデヒドロケナーゼが、アセトバクター・カルコアセティカス由来のPQ Q依存性グルコースデヒドロゲナーゼである請求項5記載のグルコース測定用試薬組成物。

【請求項8】 さらに血清アルブミンを含有する請求項 5記載のグルコース測定用試薬組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は安定化されたPQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼ組成物および該組成物を使用するクルコース測定用試薬組成物に関するものである。

[0002]

【従来の技術】血痛、尿などの検体中のグルコース測定法としては、従来から化学法と酵素法が存在するが、一般的に特異性、安全性の面で酵素法が優れているとされている。酵素法としては、グルコースオキシダーゼ・ペーリン酸デヒドロケナーゼ系が主に使用されているが、ではない。更に前者(グルコースオキシダーゼ・ペルオキシダーゼ系)は、過酸化水素が共存物質の影響を受けななって、容存酸素が律連のときには使用するのが困難になる。後者(ヘキソキナーゼ・グルコースー6ーリン酸でより、更に平衡反応が含まれているため、微量のグルコ

ースを測定しにくい欠点が存在する。

【0003】補酵素として、PQQを必要とするPQQ依存性グルコースデヒドロケナーゼをグルコース測定系に使用することは、上記他の酵素を使用する問題点を解決する一つの方法である。特にグルコースを電気センサーを使用して側定することを考えた場合、グルコースオキシダーゼを用いる系では、酸素濃度の影響を受けるが、PQQ依存性クルコースデヒトロゲナーゼでは影響を受けない利点を有する。何故なら、該酵素は下記の反応を触媒し、グルコースより得た電子を電子受容体に受け渡す反応を触媒する酵素であるから。

【0004】グルコース + 電子受容体 → グルコ ノラクトン + 還元型電子受容体

【0005】ここで、電子受容体としては、フェリシアニド、電子キャリアと2,6-ジクロロフェノールインドフェノールの組み合わせ、電子キャリアとテトラゾリウム塩の組み合わせなどが挙けられる。

【0006】本発明に使用するPQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼとは、補酵素として、PQQを必要とする酵素であり、例えばアシネトバクター・カルコアセディカス(Acinetobacter calcoaceticus)NCIB11517、アシネトバクター・カルコアセティカス(Acinetobacter calcoaceticus)IFO12552、IFO13006などから生産される。

【0007】該酵素を利用するグルコースの定量は、たとえば Methods in Enzymology, Vol.89 (1982) p20(Ac ademic Press, Inc) などに記載されている。検体中のグルコースに電子受容体の存在下にPQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼを作用させ、生成する還元型電子受容体を測定する方法である。

[0008]

【発明が解決しようとする課題】このようなPQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼの有する問題点は、グルコースオキシダーゼやヘキソキナーゼと比較すると、その安定性にあり、精製した酵素標品を臨床検査薬に添加しても、酵素の失活が著しく、試薬の劣化が激しいため保存が困難であると同時に測定値への影響も大きく実用上問題となっていた。また該酵素の安定化剤としては、PQQを添加することが効果があるとされている(Arch Biochem Biophys., 218, 623-625 (1982))が、PQQは非常に高価であり、産業上、その添加は難しい。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明者等はPQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼの安定化剤について、種々鋭意検討したところ、カルシウムイオンと特定のアミノ酸を併用すると安定化効果が高いことを見いだし、本発明に達した。

【0010】すなわち、本発明はカルシウムイオンまたはカルシウム塩、およびグルタミン酸、グルタミンおよびリジンからなる群から選択されたアミノ酸を含有する

PQQ依存性ダルコーステヒドロゲナーゼ組成物である。

【0011】また本発明は、PQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼ、カルシウムイオンまたはカルシウム塩 およひゥルタミン酸、クルタミンおよびリシンからなる 群から選択されたアミノ酸、さらに電子受容体およひ緩 衝液を含有するクルコース測定用試薬組成物である。

[0012]

【発明の実施態様】本発明において、PQQ依存性クルコーステヒトロゲナーゼとは、補酵素として、PQQを必要とする酵素であり、例えばアシネトバクター・カルコアセティカス(Acinetobacter calcoaceticus)NCIB11517、アシネトバクター・カルコアセティカス(Acinetobacter calcoaceticus)IFO12552、IFO13006などから生産される。

【0.013】この酵素の1つとして、理化学的性質が、例えば分子量:約5.5.000(ゲル濾過法)、Km値: 7.9×10^{-2} M(D-グルコース)、至適pH: $pH6 \sim 7$ 、至適温度:3.7 \mathbb{C} 、pH安定性: $pH6 \sim 7$ 、熱安定性:3.0 \mathbb{C} 以下であるものが例示される。

【0014】本発明では、上記酵素に(1)カルシウムイオンまたはカルシウム塩、および(2)ガルタミン酸、グルタミンおよびリジンからなる群から選択されたアミノ酸を含有させる。本発明の酵素組成物は、これらの安定化剤を含有するものであれば、水性組成物、凍結乾燥物を問わない。

【0015】 カルシウムイオンの供給形態としては、塩化カルシウム、酢酸カルシウム、クエン酸カルシウム等の無機酸または有機酸のカルシウム塩を挙げることができる。また、水性組成物において、カルシウムイオンの含有量は、 $1 \times 10^{-4} \sim 1 \times 10^{-2} M$ であることが好ましい。

【0016】グルタミン酸、グルタミンおよびリジンからなる群から選択されるアミノ酸は、1種または2種以上であってもよい。前記の水性組成物において、グルタミン酸、グルタミンおよびリジンからなる群から選択されたアミノ酸の含有量は、0.01~0.2重量%であることが好ましい。また前記の水性組成物に血債アルブミンを添加する場合、その含有量は0.05~0.5重量%であることが好ましい。

【0017】本発明ではカルシウムイオンまたはカルシウム塩のみを含有させた場合、安定性にわずかな効果が見られるが、上記アミノ酸を含有させることにより、グルコースデヒトロゲナーゼの安定性が2倍以上に上昇する。

【0018】緩衝剤としては、通常のものが使用され、通常、組成物のpHを5~10とするものが好ましい。 具体的にはトリス塩酸、ホウ酸、グッド緩衝液が用いられるが、カルシウムと不溶性の塩を形成しない緩衝液はすべて使用できる。 【0019】前記の水性組成物には、必要により他の成分、例えば界面活性剤、安定化剤、賦形剤などを添加しても良い。

【0020】水性組成物を調製する場合、緩衝液への各安定剤の添加順序は、特に制限されない。本発明の凍結乾燥物は、通常の方法に従い、前記水性組成物を凍結乾燥して得る。

【0021】なお、PQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼ活性の測定は、次の方法に従った。 $50\,\mathrm{mM}$ PIPES緩衝液、pH6.5 $25.5\,\mathrm{ml}$ 、3.0 m MPMS $2.0\,\mathrm{ml}$ 、6.6 mM NTB $1.0\,\mathrm{ml}$ および $1\,\mathrm{M}$ グルコースを含む6.3% TritorX-100 0.9 ml を混合する。この混合液を37%で5分間インキュベートした後、酵素液を $0.1\,\mathrm{mi}$ 添加し、混和後、水を対照に37%に制御された分光光度計で $570\,\mathrm{nm}$ の吸光度変化を $4\sim5$ 分間記録し、その初期直線部分から1 分間当たりの吸光度変化を求める。1 分間に1 マイクロモルのグルコースを酸化する酵素量を1 単位 (U) とする。

【0022】本発明のグルコース測定用試薬とは、PQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼとカルシウム塩およびグルタミン酸、グルタミンおまひりジンからなる群から選択されたアミノ酸、さらに電子受容体および緩衝液を含有するものである。電子をとしては、フェリシアニド、電子キャリアと2,6~電子キャリアとテトラゾリウム塩の組み合わせなどが学られる。また、緩衝液としては、通常のものが好ましい、通常、組成物のpHを5~10とするものが好ましい、通常、組成物のpHを5~10とするものが好ましい。具体的にはトリス塩酸、ホウ酸、クッド緩衝液が用いられるが、カルシウムと不溶性の塩を形成しない緩衝液はすべて使用できる。

【0023】本発明のグルコース測定用試薬を用いて、 検体中のグルコースを測定する方法としては、検体を本 発明のグルコース測定用試薬と接触させ、生成した還元 型電子受容体を比色法、電気センサー等で検出する方法 などがある。

[0024]

【実施例】以下、実施例を挙げて本発明を具体的に示す。

実施例1

下記成分を水道水 6 L に溶解し、p H e 7 . 0 に調整した後、オートクレーブで 1 2 1 \mathbb{C} 、 2 0 分間滅菌して、培地を得た。

グルコース 60g ポリペプトン 180g 酵母エキス 30g NaCl 60g

上記培地の入った10Lシャーファーメンターに、アシネトバクター・カルコアセティカス(Acinetobacter ca

lcoaceticus) NCIB11517 (National Collection of Industrial Bacteria. Abadeen Scotland) を接種し、30℃で20時間通気攪拌培養後、遠心分離して菌体を取得した。得られた菌体をダイノミルにより破砕し、PEI処理、硫安分画、フェニルセファロースクロマトグラフィーおよびDEAEーセファロースクロマトグラフィーにより精製し、600UのPQQーグルコースデヒドロゲナーゼを得た。

【0025】得られた酵素を下記化合物を含む50mMトリス塩酸緩衝液、pH7.5中に保存して、30℃、4日間保存し、その残存活性を調べた。得られた結果を表1に示す。

[0026]

【表1】

添加物		残存活性		
なし		5.8%		
CaCl ₂	1 m M	1 9 . 4 %		
MgSO4	1 m M	2.5%		
MgSO4	10 m M	2.5%		
CaCl2	1 m M	42.4%		
リジン	0.05%			
CaCl ₂	1 m M	57.6%		
グルタミン	0.05%			
C a C 1 2	1 m M	45.8%		
グルタミン酸	0.05%			
CaCl ₂	1 m M	1.2%		
グリシン	0.05%			
CaCl2	1 m M	18.6%		
アルギニン	0.05%			
CaCl ₂	1 m M	21.2%		
ヒスチジン	0.05%			
CaCl ₂	1 m M	0.5%		
アスパラギン	0.05%			
CaCl ₂	1 m M	21.3%		
アスパラギン酸	0.05%			
MgCl ₂	1 0 m M	2. 2%		
リジン	0.05%			
MgCl2	1 0 m M	23.2%		
グルタミン	0.05%			
MgCl2	1 0 m M	0.2%		
グルタミン酸	0.05%			

【0027】1mM CaC12の存在下、リジン、グルタミンまたはグルタミン酸の添加により、本発明の安定性が著しく向上した。しかしながら、MgC12の共存下では、これらのアミノ酸の安定化効果は小さかった。

【0028】実施例2

実施例1で得た酵素組成物を下記添加物を含む $50\,\mathrm{mM}$ トリス塩酸緩衝液、 $\mathrm{pH7}$. $5\mathrm{+re}30\,\mathrm{C}$ 、 $4\mathrm{E}$ 間保存し、残存活性を測定した。実施例1で効果があったアミノ酸を組み合わせて添加すると、それぞれ単独て使用するより、更に安定化効果があった。特に $1\,\mathrm{mM}$ CaC12共存下、グルタミン酸、グルタミンまたはリジンを組み合わせて使用すると、高価な PQQ の使用て得られる安定化効果とほぼ同等な効果が得られることが判明した。その結果を表 $2\mathrm{cm}$ で

[0029]

【表2】

添加物	濃度	残存活性
CaCl ₂	1 m M	84.8%
グルタミン	0.05%	
グルタミン酸	0.05%	
CaCl ₂	1 m M	95.4%
グルタミン	0.05%	
グルタミン酸	0.05%	
リジン	0.05%	
CaCl2	1 m M	98.2%
PQQ	0.05%	

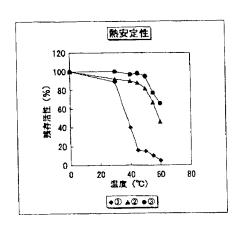
【0030】実施例3

PQQ依存性グルコースデヒドロケナーゼを(1) 50m M PIPES緩衝液、pH7.5 (2) 10mM C a C 12 および 0.2% BSAを含む 5 0mM PIPES緩衝液、pH7.5 (3) 10mM C a C 12 0.05% 0.

【0031】実施例4

実施例1のPQQグルコーステヒドロゲナーゼ5U/m 1、1-メトキシー5-フェナゾリウムメチルサルフェ -ト29.5mM、MTT0.6mM、NaN30.2

【図1】



mM、10mM CaCl2、0.05%グルタミン、0.05%グルタミン酸、0.05%リジン、0.2% BSA、50mM PIPES緩衝液、pH7.5を混合して、グルコース測定用試薬組成物とした。該試薬組成物を使用して、血清中のグルコースを測定した。その結果は、図2に示す通りである。グルコース濃度の従って、吸光度が直線的に上昇した。

[0032]

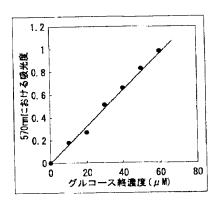
【発明の効果】本発明ではより安価で、安定性に優れた PQQグルコースデヒドロゲナーゼ組成物を得ることが できる。また、この組成物を使用して、グルコース測定 を溶存酸素の制約を受けずに、正確に測定することがで きる。

【図面の簡単な説明】

【図1】PQQ依存性グルコースデヒドロゲナーゼの熱 安定性を示すグラフである。

【図2】グルコースの検量線を示すグラフである。

[32]



フロントページの続き

(72)発明者 川村 良久 福井県敦賀市東洋町10番24号 東洋紡績株 式会社敦賀バイオ研究所内